مجموعات رسل العلم إليكم



العلوم الفيزيائية





مجموعـــات رســل العلـــم إليكـــم



2AM

التمريـــــن الأول:

نأخذ كتلة $m_1 = 56\ g$ من برادة الحديد(ذرة الحديد Fe)

و $m_2 = 32g$ من مسحوق الكبريت (ذرة كبريت S) .



ثم نخلط الكميتين و نسخن الخليط في أنبوب إختبار فنتحصل على مركب رمادي اللون يتكون من ذرة الحديد و ذرة الكبريت.

الأستاذ أبو إبراهيم



التمريـــن الأول:

2AM

الأسئلـــة:

1 ـ ما نوع هذا التحول؟ برر إجابتك؟.

2 ـ سم الجسم الناتج؟ ثم أعط الصيغة الكميائية له؟.

3 ـ عبر عن هذا التحول بالنموذج الجزيئي و بالصيغ الكميائية ماذا تستنتج فيما يخص عدد ونوع الذرات و الجزيئات؟.

4 ـ أحسب كتلة الجسم الناتج؟.

الأستاذ أبو إبراهيم



حل التمريـــن الاول:



I - نـوع التحـول الناتـــج:

هو تحول كميائي لأنه نتجت مادة جديـدة تختلـــف عن المواد الإبتدائية.

2 - إسم المادة الناتجـة:

هـــي كبريت الحديد الصيغة الكميائيـــة FeS .



حل التمريـــن الاول:

التعبير عن التحول بالنموذج الحزيئي وبالصيغ الكميائية.

	قبل التحول	بعد التحول
التعبير عن التحول بالنموذج الجزيئي	الحديد + كبريت ⟶	كبريتيد الحديد
التعبير عن التحول بالصيغة الكميائية	$Fe_{(s)} + S_{(s)}$ -------->	$FeS_{(s)}$

نستنتج أن عدد ونوع الذرات محفوظ بينما الجزيئات غير محفوظ.

حساب كتلة المركب الناتج كبريت الحديد.

$$m\,FeS = m\,Fe + m\,S = 56g + 32g = 88g$$

الأستاذ أبو إبراهيم

مجموعـــات رســـل العلـــم إليكـــم







مع مجموعات رسل العلم إليكم دائما ناجحون و متفوقون.

الأستاذ أبو إبراهيم